CHEMISTRY - IX FULL BOOK SOLVED MCQ'S [Exercise + Additional]

CHEMISTRY – IX

CHEMISTRY - IX FULL BOOK SOLVED MCQ'S [Exercise + Additional]

باب 1: کیمسٹری کے بنیادی اصول

(مشقی کثیر الانتخابی سوالات)

D	C	B	A	Questions / سوالات	نمبر شمار
معاشیاتی پیمانے پر ہو on economic scale	تجارتی پیمانے پر ہو on commercial scale	مائیکرو سکیل پر ہو on micro scale	لیبارٹری میں ہو in the laboratory	انڈسٹریل کیمسٹری کا تعلق کمپاؤنڈز کی ایسی تیاری سے ہے جو: Industrial chemistry deals with the manufacturing of compounds:	1
ریڈیکلز Radicals	کمپاؤنڈز Compounds	ایلیمنٹس Elements	مکسچرز Mixture	ان میں سے کس کے اجزا کو طبعی طریقوں سے الگ کیا جا سکتا ہے؟ Which one of these compounds can be separated by physical means?	2
سلیکان Silicon	نائٹروجن Nitrogen	ہائڈروجن Hydrogen	آکسیجن Oxygen	سمندر میں پائے جانے والے ایلیمنٹس میں سب سے زیادہ کونسا ایلیمنٹ ہے؟ The most abundant element occurring in the oceans is:	3
آرگون Argon	سلیکان Silicon	ایلومینیم Aluminum	آکسیجن Oxygen	ان میں سے کون سا ایلیمنٹ قشر ارض میں سب سے زیادہ پایا جاتا ہے؟ Which one of these elements is found in most abundance in the Earth's crust?	4
آرگون Argon	نائٹروجن Nitrogen	آکسیجن Oxygen	کاربن مونو آکسائیڈ CO	زمین کی فضا میں کثرت کے لحاظ سے تیسرے نمبر پر کون سی گیس پائی جاتی ہے؟ The third abundant gas found in the Earth's atmosphere is:	5
1.66×10^{-23} g	1.66×10^{-24} kg	1.66×10^{-24} g	1.66×10^{-24} mg	ایک amu کس کے برابر ہے؟ One amu is equivalent to:	6
CO_2	H_2O	O_3	H_2	ان میں سے کون سا ٹرائی اٹامک مالیکیول نہیں ہے؟ Which one molecule is not tri-atomic?	7
18 amu	18 g	18 mg	18 kg	پانی کے ایک مالیکیول کا ماس کتنا ہے؟ The mass of one molecule of water is:	8
98 g	98 amu	9.8 g	9.8 amu	H_2SO_4 کا مولر ماس ہے: The molar mass of H_2SO_4 is:	9
192×10^{-25}	1.92×10^{-25}	53.12×10^{-24}	32	ان میں سے O_2 کا مولر ماس amu میں کون سا ہے؟ Which one of these is a molecular mass of O_2 in amu?	10
0.15	0.18	0.21	0.24	CO_2 کے 8 گرامز اس کے کتنے مولز کے برابر ہیں؟ How many number of moles are equivalent to 8 grams of CO_2?	11

(اضافی کثیر الانتخابی سوالات)

D	C	B	A	Questions / سوالات	نمبر شمار
برومین Bromine	فلورین Fluorine	کلورین Chlorine	آئیوڈین Iodine	مائع کی حالت میں پایا جانے والا ایلیمنٹ ہے: The element found in the liquid state is:	1
پلازما Plasma	گیس Gas	مائع Liquid	ٹھوس Solid	مرکری میٹل ______ حالت میں پائی جاتی ہے۔ Mercury metal is found in ______ state.	2
کیلشیم	میگنیشیم	سوڈیم	لیتھیم	ہلکا ترین ایلیمنٹ ہے:	3

D	C	B	A	Question	No.
Calcium	Magnesium	Sodium	Lithium	The lightest element is:	
نیوکلیئر کیمسٹری Nuclear Chemistry	بائیو کیمسٹری Bio-chemistry	ان آرگینک کیمسٹری Inorganic Chemistry	آرگینک کیمسٹری Organic Chemistry	کیمسٹری کی وہ شاخ جس میں جاندار کے اندر موجود شے کی ساخت، بناوٹ اور کیمیائی عمل کا مطالعہ کیا جاتا ہے؟ It is the branch of chemistry in which we study the structure, composition and chemical reactions of substances found in living organisms:	4
مرکری Mercury	زنک Zinc	کاپر Copper	سوڈیم Sodium	روم ٹمپریچر پر مائع حالت میں پایا جانے والا ایلیمنٹ ہے: The element found in liquid state at room temperature is:	5
98.9%	99.7%	97.6%	96.9%	آئسوٹوپ C-12 کتنی مقدار میں پایا جاتا ہے؟ How much isotope C-12 is found?	6
39	40	14	12	پوٹاشیم کا ماس نمبر کون سا ہے؟ What is the mass number of potassium?	7
میٹلائیڈز Metalloids	ٹھوس Solid	مائع Liquid	گیس Gas	ایلیمنٹس کی اکثریت کس حالت میں پائی جاتی ہے؟ In which condition is the majority of the elements found?	8
Z	A	L	K	ایلیمنٹ کا اٹامک نمبر ظاہر کیا جاتا ہے: The atomic number of an element is denoted by:	9
Ba	B	Br	Be	بورون کی علامت ہے: The symbol of Boron is:	10
48%	58%	68%	78%	کرہ ہوائی میں نائٹروجن کی فیصد مقدار بلحاظ وزن ہے: The percentage of nitrogen in the atmosphere by weight is:	11
9.106×10^{-28} g	9.106×10^{-28} kg	1.672×10^{-24} g	1.672×10^{-24} kg	الیکٹران کا ماس ہے: Mass of an electron is:	12
78 amu	63 amu	42 amu	18 amu	نائٹرک ایسڈ کا مولر ماس ہے: The molar mass of nitric acid is:	13
C_2H_2O	C_2HO	CHO	CH_2O	گلوکوز کا ایمپیریکل فارمولا ہے: The empirical formula of glucose is:	14
114	108	98	92	قدرتی طور پر پائے جانے والے ایلیمنٹس کی تعداد ہے: The number of naturally occurring elements is:	15
K	O	S	P	پوٹاشیم کا سمبل ہے: Symbol of potassium is:	16
4	3	2	1	فیرک سلفیٹ $Fe_2(SO_4)_3$ میں آئرن کی ویلنسی ہے: Valency of iron in $Fe_2(SO_4)_3$ is:	17
1.4860 amu	1.0073 amu	1.0087 amu	1.5123 amu	پروٹون کا ماس ہے: The mass of proton is:	18
CH_2O	CH	C_2H_2	C_6H_6	بینزین کا امپیریکل فارمولا ہے: The empirical formula of benzene is:	19
آئس کریم Ice Cream	لکڑی Wood	چٹان Rock	مٹی Soil	ہوموجینیس مکسچر کی اچھی مثال ہے: Which one is a good example of homogeneous mixture?	20
28%	47%	78%	86%	کرہ ارض میں آکسیجن کی مقدار بلحاظ وزن ہے:	21

				The amount of oxygen on Earth by weight is:	
$C_2H_4O_2$	CH_2O	CHO	$C_6H_{12}O_6$	گلوکوز کا مالیکیولر فارمولا ہے: Molecular formula of glucose is:	22
H_2O	CH_2O	CHO	CH	گلوکوز کا امپیریکل فارمولا ہے: Empirical formula of glucose is:	23
HO	H_2O	H_2O_2	H_2O_3	ہائڈروجن پر آکسائیڈ کا فارمولا ہے: Formula of hydrogen peroxide is:	24
O_3	H_2O	HCl	CO_2	ڈائی اٹامک مالیکیول کی مثال ہے: Which one is an example of diatomic molecule?	25

☆☆☆☆☆

باب 2: ایٹم کی ساخت

(مشقی کثیر الانتخابی سوالات)

D	C	B	A	Questions / سوالات	نمبر شمار
کیتھوڈ ریز Cathode Rays	کینال ریز Canal Rays	ایکس ریز X-Rays	الفا ریز Alpha Rays	ان میں سے کس کے نتیجے میں پروٹون کی دریافت ہوئی؟ Which one of these results in the discovery of proton?	1
پروٹونز Protons	الیکٹرونز Electrons	نیوٹرونز Neutrons	الفا پارٹیکلز Alpha Particles	ان میں سے کون سے پارٹیکلز مادے میں سب سے زیادہ سرایت کرنے والے ہیں؟ Which one of these is the most penetrating?	2
جے۔ جے تھامسن J.J. Thomson	ردرفورڈ Rutherford	بوہر Bohr	پلانک Planck	ایٹم کے آربٹ کا تصور کس نے پیش کیا؟ The concept of orbit was used by:	3
O شیل O Shell	N شیل N Shell	L شیل L Shell	M شیل M Shell	ان میں سے کون سا شیل تین سب شیلز پر مشتمل ہے؟ Which one shell consists of three subshells?	4
کوبالٹ-60 Cobalt-60	آئیوڈین-131 Iodine-131	سٹرونشیم-90 Strontium-90	فاسفورس-30 Phosphorus-32	کون سا ریڈیو آئسوٹوپ جسم میں ٹیومر کی تشخیص کے لیے استعمال کیا جاتا ہے؟ Which radioisotope is used for the diagnosis of tumor in the body?	5
کچھ بھی نہیں Nothing	پروٹونز Protons	نیوٹرونز Neutrons	الیکٹرونز Electrons	جب یورینیم-235 ٹوٹتا ہے تو اس سے پیدا ہوتے ہیں: When U-235 breaks up, it produces:	6
چار آربٹلز پر Four Orbitals	تین آربٹلز پر Three Orbitals	دو آربٹلز پر Two Orbitals	ایک آربٹل پر One Orbital	p سب شیل مشتمل ہے: The p subshell has:	7
ہارڈ واٹر Hard Water	سوفٹ واٹر Soft Water	ہیوی واٹر Heavy Water	لائٹ واٹر Light Water	ڈیوٹریم ان میں سے کیا بنانے کے لیے استعمال ہوتا ہے؟ Deuterium is used to make:	8

99.7%	**98.9%**	97.6%	96.9%	آئسوٹوپ C-12 کتنی مقدار میں پایا جاتا ہے؟ The isotope C-12 is present in abundance of:	9
رودرفورڈ Rutherford	نیلز بوہر Neil Bohr	جے۔جے تھامسن J.J. Thomson	**گولڈ سٹین Goldstein**	ان میں سے کس سائنسدان نے پروٹون دریافت کیا؟ Who discovered the proton?	10

(اضافی کثیر الانتخابی سوالات)

D	C	B	A	Questions / سوالات	نمبر شمار
پروٹونز اور نیوٹرونز Protons & Neutrons	الیکٹرونز اور نیوٹرونز Electrons & Neutrons	الیکٹرونز اور پروٹونز Electrons & Protons	الیکٹرونز Electrons	ایٹم کا نیوکلیس مشتمل ہوتا ہے: The nucleus of an atom consists of:	1
چیڈوک Chadwick	رودرفورڈ Rutherford	بوہر Bohr	کروکس Crooks	نیوٹرون کو کس نے دریافت کیا؟ Who discovered the neutron?	2
نیل بوہر Neil Bohr	**سر ولیم کروکس Sir William Crooks**	جان ڈالٹن John Dalton	گولڈ سٹین Goldstein	کس نے کیتھوڈ ریز کی دریافت کی؟ Who discovered the cathode rays?	3
ڈالٹن Dalton	رودرفورڈ Rutherford	**تھامسن Thomson**	بوہر Bohr	پلم پڈنگ تھیوری کس سائنسدان نے پیش کی؟ Which scientist proposed the plum pudding theory?	4
32	18	8	**2**	K شیل میں زیادہ سے زیادہ الیکٹرونز ہوتے ہیں: K shell can accommodate _______ electrons.	5
O	N	L	**M**	کون سا شیل تین سب شیلز پر مشتمل ہے؟ Which shell consists of three sub-shells?	6
Xe	Ar	Ne	**He**	کون سی نوبل گیس اپنے ویلنس شیل میں آٹھ الیکٹرونز نہیں رکھتی؟ Which noble gas does not have eight electrons in its valence shell?	7
8	**6**	4	1	p سب شیل میں الیکٹرون سما سکتے ہیں: The p subshell can accommodate _______ electrons.	8
32	18	8	2	N شیل میں الیکٹرونز سما سکتے ہیں: The N shell can accommodate ______ electrons.	9
32	**18**	8	2	M شیل میں الیکٹرونز سما سکتے ہیں: The M shell can accommodate ______ electrons.	10
N	M	L	K	کون سا شیل چار سب شیلز پر مشتمل ہے؟ Which shell consists of four sub-shells?	11
ns^2np^5	ns^2np^4	ns^2np^3	ns^2	ہیلوجن فیملی کی عمومی الیکٹرونک کنفگریشن ہے: The general electronic configuration of the halogen family is:	12
5	4	**3**	2	کاربن کے آئسوٹوپس کی تعداد ہے: The number of isotopes of carbon is:	13
فاسفورس-30 P-30	سٹرونشیم-90 Sr-90	**آئیوڈین-131 I-131**	کوبالٹ-60 Co-60	گوئٹر کی تشخیص کے لیے استعمال ہوتا ہے: Which is used to diagnose goiter:	14
^{11}C	^{12}C	^{13}C	**^{14}C**	کون سا ایک ریڈیو آئسوٹوپ ہے؟ Which one is a radio-isotope?	15

Co-60	I-131	Sr-90	P-32	کینسر کے علاج کے لیے استعمال ہوتا ہے: Which one is used for the treatment of cancer?	16
P-32	Co-60	U-235	C-12	آئسوٹوپ جو نیوکلیئری ایکٹر میں بجلی پیدا کرنے کے لیے استعمال ہوتا ہے: Which isotope is used to generate electricity in nuclear reactors?	17

☆☆☆☆☆

باب 3: پیریاڈک ٹیبل اور خصوصیات کی پیریاڈیسٹی

(مشقی کثیر الانتخابی سوالات)

D	C	B	A	Questions / سوالات	نمبر شمار
الیکٹرون افینٹی Electron Affinity	الیکٹرونیگیٹیویٹی Electro-negativity	آئیونائزیشن انرجی Ionization Energy	لیٹس انرجی Lattice Energy	جب ایٹم میں ایک الیکٹرون جمع کیا جاتا ہے تو انرجی کی جو مقدار خارج ہوتی ہے، کہلاتی ہے: The amount of energy given out when an electron is added to an atom is called:	1
سب شیل کا مکمل ہونا Completion of a subshell	اٹامک نمبر Atomic Number	اٹامک ماس Atomic Mass	الیکٹرونک کنفگریشن Electronic Configuration	مینڈلیف کے اصل پیریاڈک ٹیبل کی بنیاد تھی: Mendeleev Periodic Table was based upon the:	2
ماس نمبر Mass Number	اٹامک ماس Atomic Mass	اٹامک نمبر Atomic Number	مینڈلیف کا اصول Mendeleev Postulate	لونگ فارم آف پیریاڈک ٹیبل کی بنیاد ہے: Long form of Periodic Table is constructed on the basis of:	3
ویری لونگ پیریڈز Very Long Periods	لونگ پیریڈز Long Periods	نارمل پیریڈز Normal Periods	شارٹ پیریڈز Short Periods	لونگ فارم آف پیریاڈک ٹیبل کی موجودہ شکل میں چوتھا اور پانچواں پیریڈ کہلاتے ہیں: 4^{th} and 5^{th} period of the long form of Periodic Table are called:	4
آئیوڈین Iodine	برومین Bromine	کلورین Chlorine	فلورین Fluorine	ان میں سے کس ہیلوجن کی الیکٹرونیگیٹیویٹی سب سے کم ہے؟ Which halogen has the lowest electronegativity?	5
الیکٹرونیگیٹیویٹی Electro-negativity	الیکٹرون افینٹی Electron Affinity	آئیونائزیشن انرجی Ionization Energy	اٹامک ریڈیس Atomic Radius	ایک پیریڈ میں ان میں سے کون سی چیز کم ہوتی جاتی ہے؟ Along the period, which one of these decreases?	6
تمام میٹلائیڈز All Metalloids	تمام نان میٹلز All Non-Metals	تمام میٹلز All Metals	تمام گیسز All Gases	ٹرانزیشن ایلیمنٹس ہوتے ہیں: Transition elements are:	7

(اضافی کثیر الانتخابی سوالات)

D	C	B	A	Questions / سوالات	نمبر شمار

CHEMISTRY - IX FULL BOOK SOLVED MCQ'S [Exercise + Additional]

6	5	4	3	ایلیمنٹس کے جدید پیریاڈک ٹیبل میں کتنے بلاکس ہیں؟ How many blocks are there in modern Periodic Table?	1
32	20	18	8	چوتھے پیریڈ میں عناصر کی تعداد ہے: Number of elements in 4^{th} period is:	2
32	2	18	8	دوسرے پیریڈ میں ایلیمنٹس کی تعداد ہے: Number of elements in second period is:	3
5	4	3	2	پہلے پیریڈ میں عناصر کی تعداد ہے: Number of elements in first period is:	4
ایچ موزلے H. Moseley	مینڈلیف Mendeleev	نیولینڈ Newland	ڈوبرائنر Dobereiner	جدید پیریاڈک لا کس نے پیش کیا؟ Who proposed the modern periodic law?	5
4	3	2	1	الکلی میٹلز پیریاڈک ٹیبل کے کس گروپ میں پائی جاتی ہیں؟ Alkali metals are found in which group of Periodic Table?	6
اٹامک ماس Atomic Mass	گروپس Groups	اٹامک نمبر Atomic Number	پیریڈز Periods	پیریاڈک ٹیبل میں ایلیمنٹس کی افقی قطاریں کہلاتی ہیں: The horizontal rows of elements in the periodic table are called:	7
32	18	8	2	چھٹے پیریڈ میں ایلیمنٹس کی تعداد ہے: Number of elements in 6^{th} period is:	8
20	18	15	10	لونگ فارم آف پیریاڈک ٹیبل میں گروپس کی تعداد کتنی ہے؟ Number of groups in long form of Periodic Table is:	9
نیولینڈز Newlands	موزلے Moseley	مینڈلیف Mendeleev	ڈوبرائنر Dobereiner	آکٹیو لا کس نے پیش کیا؟ Who presented the law of octaves?	10
ایچ موزلے H. Moseley	بوہر Bohr	ردرفورڈ Rutherford	ڈالٹن Dalton	اٹامک نمبر کس کی ایجاد ہے؟ Who introduced the atomic number?	11
32	18	8	2	نوبل گیسز کے ویلنس شیل میں الیکٹرونز کی تعداد ہوتی ہے: The number of electrons in the valence shell of Noble gases is:	12
Xe	Ar	Ne	He	کون سی نوبل گیس اپنے ویلنس شیل میں آٹھ الیکٹرونز نہیں رکھ سکتی؟ Which noble gas does not have 8 electrons in its valence shell?	13
اٹامک ماس Atomic Mass	گروپس Groups	اٹامک نمبر Atomic Number	پیریڈز Periods	پیریاڈک ٹیبل میں عمودی قطاریں کہلاتی ہیں: The vertical rows in the Periodic Table are called:	14
ویری لونگ پیریڈز Very Long Periods	لونگ پیریڈز Long Periods	نارمل پیریڈز Normal Periods	شارٹ پیریڈز Short Periods	لونگ فارم آف پیریاڈک ٹیبل میں چھٹا اور ساتواں پیریڈز کہلاتے ہیں: 6^{th} and 7^{th} periods in long form of Periodic Table are called:	15
5	4	3	2	نائٹروجن کی الیکٹرونیگیٹویٹی ہوتی ہے: The electronegativity of nitrogen is:	16
فلورین Fluorine	آیوڈین Iodine	برومین Bromine	کلورین Chlorine	ان میں سے کس ہیلوجن کی الیکٹرونیگیٹویٹی زیادہ ہے؟ Which halogen possesses the higher electronegativity?	17
115pm	110pm	140pm	154pm	کاربن ایٹم کے دو نیوکلیائی کے درمیان فاصلہ ہے:	18

D	C	B	A	Questions	#
				The distance between the two nuclei of the carbon atom is:	
5.0	4.0	3.0	2.0	فلورین کی الیکٹرونیگیٹوٹی ہے: The electronegativity of fluorine is:	19
182pm	172pm	162pm	152pm	Li کا اٹامک ریڈیس ہے: The atomic radius of Li is:	20
4.0	2.6	2.0	1.0	کاربن کی الیکٹرونیگیٹوٹی ہے: The electronegativity of carbon is:	21
+496 $kJmol^{-1}$	+419 $kJmol^{-1}$	+403 $kJmol^{-1}$	+377 $kJmol^{-1}$	سوڈیم ایٹم کی پہلی آئیونائزیشن انرجی ہے: The first ionization energy of the sodium atom is:	22
ویری لونگ پیریڈ Very Long Period	لونگ پیریڈ Long Period	نارمل پیریڈ Normal Period	شارٹ پیریڈ Short Period	پیریاڈک ٹیبل کا پہلا پیریڈ کہلاتا ہے: First period of Periodic Table is called:	23

☆☆☆☆☆

باب 4: مالیکیولز کی ساخت

(مشقی کثیر الانتخابی سوالات)

D	C	B	A	Questions / سوالات	نمبر شمار
12	10	8	6	ایٹمز کی الیکٹرونک کنفگریشن کو مد نظر رکھتے ہوئے سامنے دیے گئے اٹامک نمبرز والے ایٹمز میں سے کون سا ایٹم سب سے زیادہ مستحکم ہو گا؟ Considering the electronic configuration of atoms which atom with the given atomic number will be the most stable one?	1
کوآرڈینیٹ کوویلنٹ Coordinate Covalent	پولر کوویلنٹ Polar Covalent	آئیونک Ionic	کوویلنٹ Covalent	جب ایک الیکٹرونیگیٹو ایلیمنٹ کسی الیکٹروپازیٹو ایلیمنٹ کے ساتھ ملتا ہے تو ان کے درمیان بانڈنگ کی قسم ہوتی ہے: When an electronegative element combines with an electropositive element the type of bonding is:	2
میٹلک Metallic	کوآرڈینیٹ کوویلنٹ Coordinate Covalent	آئیونک Ionic	کوویلنٹ Covalent	دو نان میٹلز کے درمیان بننے والا بانڈ ممکنہ طور پر ہو گا: A bond formed between two non-metals is expected to be:	3
چار الیکٹرونز Four Electrons	تین الیکٹرونز Three Electrons	دو الیکٹرونز Two Electrons	ایک الیکٹرون One Electron	کوویلنٹ مالیکیولز میں موجود بانڈ پیئرز عموماً رکھتا ہے: A bond pair in covalent molecules usually has:	4
H_2O	CO_2	KBr	CH_4	ان میں سے کون سا کمپاؤنڈ بانڈنگ کے لحاظ سے غیر سمتی ہے؟ Which compound is not directional in its bonding?	5
پانچ	چار	تین	دو	C_2H_2 کا مالیکیول کتنے بانڈز پر مشتمل ہوتا ہے؟	6

CHEMISTRY - IX FULL BOOK SOLVED MCQ'S [Exercise + Additional]

D	C	B	A	Questions	#
Five	Four	Three	Two	How many covalent bonds does C_2H_2 molecule have?	
صرف تین Only Three	چار Four	چھ Six	آٹھ Eight	ٹرپل کوویلنٹ بانڈ میں کتنے الیکٹرون حصہ لیتے ہیں؟ How many electrons does a triple covalent bond involve?	7
O_2 & C_2H_2	O_2 & C_2H_4	O_2 & N_2	O_2 & HCl	ان میں مالیکیولز کا کون سا جوڑا ایک جیسے کوویلنٹ بانڈ پر مشتمل ہے؟ Which pair of the molecules has same type of covalent bonds?	8
$MgCl_2$	KBr	NaCl	C_6H_6	ان میں سے کون سا کمپاؤنڈ پانی میں حل پذیر نہیں ہے؟ Identify the compound which is not soluble in water:	9
O_2	N_2	BF_3	NH_3	ان میں سے کس مالیکیول میں الیکٹرونز کی کمی پائی جاتی ہے؟ Which one of these is an electron deficient molecule?	10
H_2O & HCl	H_2O & C_2H_2	H_2O & N_2	O_2 & Cl_2	ان میں کون سا پیئر پولر کوویلنٹ بانڈ رکھتا ہے؟ Identify which pair has polar covalent bonds:	11
کوویلنٹ فورس Covalent Force	انٹر مالیکیولر فورس Inter-molecular Force	میٹلک فورس Metallic Force	آئیونک فورس Ionic Force	ان میں سے ایٹمز کے درمیان پائی جانے والی کمزور ترین فورس کون سی ہے؟ Which one is the weakest force among the atoms?	12
کوآرڈینیٹ کوویلنٹ بانڈنگ Coordinate Covalent Bonding	کوویلنٹ بانڈنگ Covalent Bonding	آئیونک بانڈنگ Ionic Bonding	میٹلک بانڈنگ Metallic Bonding	ایٹمز کے درمیان الیکٹرونز کی منتقلی کا نتیجہ ہے: Transfer of electrons between atoms results in:	13

(اضافی کثیر الانتخابی سوالات)

D	C	B	A	Questions / سوالات	نمبر شمار
ہائیڈروجن بانڈنگ Hydrogen Bonding	وانڈر وال فورسز van der Waals Forces	اٹریکٹو فورسز Attractive Forces	ریپلسو فورسز Repulsive Forces	کیمیائی بانڈ بننے میں کون سی فورسز غالب ہوتی ہیں؟ Which forces dominate the formation of chemical bonds?	1
ڈیٹیو Dative	ٹرپل Triple	ڈبل Double	سنگل Single	میتھین میں کوویلنٹ بانڈ پایا جاتا ہے: Covalent bond found in methane is:	2
میٹلک بانڈ Metallic Bond	ڈیٹیو کوویلنٹ بانڈ Dative Covalent Bond	آئیونک بانڈ Ionic Bond	کوویلنٹ بانڈ Covalent Bond	وہ بانڈ جو الیکٹرون کی مکمل منتقلی کے نتیجے میں بنتا ہے کہلاتا ہے: The bond formed as a result of complete transfer of electrons is called:	3
کوآرڈینیٹ کوویلنٹ بانڈ Coordinate Covalent Bond	کوویلنٹ بانڈ Covalent Bond	آئیونک بانڈ Ionic Bond	میٹلک بانڈ Metallic Bond	بانڈ جو الیکٹرونز کے باہمی اشتراک سے وجود میں آتا ہے، کہلاتا ہے: The bond formed due to mutual sharing of electrons is called:	4
ڈیٹیو کوویلنٹ بانڈ	پولر کوویلنٹ بانڈ	نان پولر کوویلنٹ بانڈ	میٹلک بانڈ	اگر کوویلنٹ بانڈ دو ایک جیسے ایٹمز کے درمیان تشکیل پائے تو کہلاتا ہے:	5

Dative Covalent Bond	Polar Covalent Bond	Non-Polar Covalent Bond	Metallic Bond	If a covalent bond is formed between two similar atoms then it is called:	
H_2O	H_2	HNO_3	HCl	ان میں سے کون سانان پولر مالیکیول ہے؟ Which one is a non-polar molecule?	6
2.0	1.8	1.6	1.0	ہائیڈروجن اور کلورین کی الیکٹرونیگیٹویٹی کا فرق ہے: The difference between the electronegativity of hydrogen and chlorine is:	7
8	6	4	2	سنگل کوویلنٹ بانڈ میں کتنے الیکٹرون حصہ لیتے ہیں؟ How many electrons does a single covalent bond involve?	8
NH_3	N_2	C_2H_4	O_2	ٹرپل کوویلنٹ بانڈ کی اچھی مثال ہے: A good example of triple covalent bond is:	9
7	6	5	4	کلورین کے ویلنس شیل میں الیکٹرونز کی تعداد ہے: The number of electrons in valence shell of chlorine is:	10
N_2	HCl	Cl_2	H_2	کس مالیکیول میں پولر کوویلنٹ بانڈ ہوتا ہے؟ Which molecule has a polar covalent bond?	11
ٹرپل لائنز سے Triple Lines	ڈبل لائنز سے Double Lines	سنگل لائن سے Single Line	ڈاٹڈ لائن سے Dotted Line	ہائڈروجن بانڈ کو ظاہر کیا جاتا ہے: Hydrogen Bonding is denoted by:	12
میٹلک Metallic	کوویلنٹ Covalent	آئیونک Ionic	انٹر مالیکیولر Inter-molecular	ہائڈروجن بانڈنگ میں کون سی فورسز ہوتی ہیں؟ Which forces are present in hydrogen bonding?	13
$1.4\,gdm^{-3}$	$0.917\,gcm^{-3}$	$1.5\,gdm^{-3}$	$1.00\,gcm^{-3}$	$0°C$ پر برف کی ڈینسٹی ہوتی ہے: The density of ice at $0°C$ is:	14
$1713°C$	$1613°C$	$1513°C$	$1413°C$	NaCl کا بوائلنگ پوائنٹ ہے: Boiling point of NaCl is:	15
O_2	HCl	H_2	NaCl	آئیونک کمپاؤنڈ کی مثال ہے: Which one is an example of ionic compound?	16
$1000°C$	$800°C$	$750°C$	$600°C$	NaCl کا میلٹنگ پوائنٹ ہے: The melting point of NaCl is:	17

باب 5: مادے کی طبعی حالتیں

(مشقی کثیر الانتخابی سوالات)

D	C	B	A	Questions / سوالات	نمبر شمار
100,000 گنا	10,000 گنا	1000 گنا	100 گنا	مائع گیسز سے کتنے گنا زیادہ بھاری ہوتے ہیں؟	1

CHEMISTRY - IX FULL BOOK SOLVED MCQ'S [Exercise + Additional]

100,000 times	10,000 times	1000 times	100 times	How many times are the liquids denser than gases?	
$g\,dm^{-3}$	$kg\,dm^{-3}$	$g\,cm^{-3}$	$mg\,cm^{-3}$	گیسز مادہ کی ہلکی ترین حالت ہیں۔ان کی ڈینسٹیز کو کن یونٹس میں ظاہر کیا جاتا ہے؟ Gases are the lightest form of matter and their densities are expressed in terms of:	2
یہ تمام All of these	مائع اور ٹھوس Liquid and Solid	مائع اور گیس Liquid and Gas	گیس اور ٹھوس Gas and Solid	فریزنگ پوائنٹ پر ان میں سے کون سے ڈائنامک ایکوی لبریم میں ہوتے ہیں؟ Which of these coexists in dynamic equilibrium at freezing point?	3
دونوں B,C Both B, C	ٹرانسلیشنل موشن Translational Motions	وائبریشنل موشن Vibrational Motions	روٹیشنل موشن Rotational Motions	ٹھوس پارٹیکلز میں ان میں سے کون سی موشن پائی جاتی ہے؟ Which one of these motions are possessed by solid particles?	4
گلوکوز Glucose	شیشہ Glass	پلاسٹک Plastic	ربڑ Rubber	ان میں سے کون سا ایمورفس ٹھوس نہیں ہے؟ Which one of these is not amorphous?	5
10523	106075	10325	101325	1atm پریشر کتنے پاسکلز کے برابر ہوتا ہے؟ One atmospheric pressure is equal to how many Pascals?	6
کوئی نہیں None of these	بہت زیادہ انرجی Very high energy	درمیانی انرجی Moderate energy	بہت کم انرجی Very low energy	ایویپوریشن میں جو مالیکیولز مائع کی سطح کو چھوڑتے ہیں ان میں ہوتی ہے: In the evaporation process, liquid molecules which leave the surface of the liquid have:	7
فلورین Chlorine	کلورین Fluorine	ہیلیم Helium	ہائڈروجن Hydrogen	ان میں سے کون سی گیس تیزی سے ڈیفیوژ کرتی ہے؟ Which one of these gas diffuses fastest?	8
مائع کا ابتدائی ٹمپریچر Initial temperature of liquid	مائع کی نوعیت Nature of liquid	بیرونی پریشر External Pressure	انٹر مالیکیولر فورسز Inter-molecular Forces	ان میں سے کون سی چیز بوائلنگ پوائنٹ پر اثرانداز نہیں ہوتی؟ Which one of these does not affect the boiling point?	9
کوئی نہیں None of these	والیم کونسٹنٹ رکھا جاتا ہے Volume is kept constant	پریشر بڑھتا ہے Pressure is increased	ٹمپریچر بڑھتا ہے Temperature is increased	گیس کی ڈینسٹی بڑھتی ہے جب اس کا: Density of a gas increases, when its:	10
مالیکیولز کی پولیریٹی میں اضافے سے Increase of polarity of molecules	انٹر مالیکیولر فورسز میں اضافے سے Increase of inter-molecular forces	ٹمپریچر میں اضافے سے Increase of temperature	پریشر میں اضافے سے Increase of pressure	مائع کا ویپر پریشر کب بڑھتا ہے؟ The vapour pressure of a liquid increases with the:	11

(اضافی کثیر الانتخابی سوالات)

D	C	B	A	Questions / سوالات	نمبر شمار
B اور C دونوں Both B, C	ٹھوس Solid	مائع Liquid	گیس Gas	مادہ کی سادہ ترین حالت ہے: The simplest form of matter is:	1
Nm^{-2}	mN^2	N	m^2	پریشر کا ایس آئی یونٹ ہے: The SI unit of pressure is:	2

CHEMISTRY - IX FULL BOOK SOLVED MCQ'S [Exercise + Additional]

4	3	2	1	مادہ کتنی طبعی حالتوں میں پایا جاتا ہے؟ Matter exists in _______ physical states.	3
بیرومیٹر Barometer	مانومیٹر Manometer	تھرمومیٹر Thermometer	ہائیڈرومیٹر Hydrometer	لیبارٹری میں پریشر معلوم کرنے کے لیے کون سا آلہ استعمال ہوتا ہے؟ Which instrument is used to measure the pressure in the laboratory?	4
$3.4\,g\,dm^{-3}$	$2.4\,g\,dm^{-3}$	$1.4\,g\,dm^{-3}$	$0.4\,g\,dm^{-3}$	$20^{\circ}C$ اور نارمل ایٹموسفیرک پریشر پر آکسیجن گیس کی ڈینسٹی ہوتی ہے: At $20^{\circ}C$ and at normal atmospheric pressure, the density of oxygen gas is:	5
وولٹ میٹر Voltmeter	الیکٹرومیٹر Electrometer	بیرومیٹر Barometer	مانومیٹر Manometer	ایٹموسفیرک پریشر معلوم کرنے کے لیے کون سا آلہ استعمال ہوتا ہے؟ Which instrument is used to measure atmospheric pressure?	6
$120^{\circ}C$	$100^{\circ}C$	$128^{\circ}C$	$118^{\circ}C$	ایسٹیک ایسڈ کا بوائلنگ پوائنٹ ہے: The boiling point of acetic acid is:	7
$40^{\circ}C$	$39^{\circ}C$	$38^{\circ}C$	$37^{\circ}C$	انسان کا نارمل باڈی ٹمپریچر ہوتا ہے: The normal body temperature of human is:	8
$-273^{\circ}C$	73K	173K	273K	کس ٹمپریچر پر گیس کا والیوم زیرو ہوگا؟ At what temperature will the gas volume be zero?	9
$100^{\circ}C$	$1^{\circ}C$	$0^{\circ}C$	$2^{\circ}C$	پانی کا فریزنگ پوائنٹ ہے: The freezing point of water is:	10
$120^{\circ}C$	$100^{\circ}C$	$60^{\circ}C$	$0^{\circ}C$	پانی کا بوائلنگ پوائنٹ ہے: The boiling point of water is:	11
$0.001\,g\,cm^{-3}$	$0.108\,g\,cm^{-3}$	$1.08\,g\,cm^{-3}$	$1.00\,g\,cm^{-3}$	پانی کی کثافت ہے: The density of water is:	12
ربڑ Rubber	پلاسٹک Plastic	گلاس Glass	ڈائمنڈ Diamond	کون سا ایک کرسٹلائن ٹھوس ہے؟ Which one is crystalline solid?	13
گلوکوز Glucose	پلاسٹک Plastic	ڈائمنڈ Diamond	سوڈیم کلورائیڈ NaCl	ایمورفس ٹھوس کی مثال ہے: Example of amorphous solid is:	14

باب 6: سلوشنز

(مشقی کثیر الانتخابی سوالات)

D	C	B	A	Questions / سوالات	نمبر شمار
ٹھوس میں مائع Gas in Solid	گیس میں ٹھوس Solid in Gas	مائع میں گیس Gas in Liquid	گیس میں مائع Liquid in Gas	دھند کس سلوشن کی مثال ہے؟ Mist is an example of solution:	1
کہر Fog	پانی میں نمک Opal	مکھن Butter	پانی میں شوگر Sugar in Water	ان میں سے کون سا سلوشن ٹھوس میں مائع ہے؟ Which one of these is a 'liquid in solid' solution?	2
دونوں A اور B Both A and B	سولوینٹ سے سلوشن کی Solvent to solution	سولیوٹ سے سلوشن کی Solute to solution	سولوینٹ سے سولیوٹ کی Solvent to solute	کنسنٹریشن کس کی نسبت ہے؟ Concentration is ratio of:	3
0.25 M	0.5 M	1 M	2 M	ان میں سے کس سلوشن میں پانی زیادہ ہوتا ہے؟	4

D	C	B	A	Questions	#
				Which one of these solutions contains more water?	
حل ہوتا ہے اور رسوب بنتے ہیں Dissolves and precipitates	آہستہ سے حل ہوتا ہے Dissolves slowly	حل نہیں ہوتا Does not dissolve	بلاتامل حل ہوجاتا ہے Dissolves readily	اگر سولیوٹ۔سولیوٹ فورسز، سولیوٹ۔سولوینٹ فورسز سے زیادہ مضبوط ہوں تو سولیوٹ: If the solute-solute forces are strong enough than those of solute-solvent forces. The solute:	5
NaCl	$NaNO_3$	KNO_3	KCl	ان میں سے کس کی سولوبیلٹی پر ٹمپریچر کا بہت معمولی اثر ہوگا؟ Which one of these will show negligible effect of temperature on its solubility?	6
شوگر کا سلوشن Sugar Solution	مِلک آف میگنیشیا Milk of Magnesia	روشنائی Ink	مِلک Milk	ان میں سے کون سا ہیٹروجینیس مکسچر ہے؟ Which one of these is heterogeneous mixture?	7
چاک کا سلوشن Chalk Solution	جیلی Jelly	پینٹس Paints	شوگر کا سلوشن Sugar Solution	ٹنڈل ایفیکٹ کا مظاہرہ کرتا ہے: Tyndall effect is shown by:	8
% v/v	% v/m	% m/v	% m/m	اگر 100 گرام پانی میں $10\,cm^3$ الکحل حل کیا جائے تو یہ کہلاتا ہے: If $10\,cm^3$ of alcohol is dissolved in 100 g of water, it is called:	9
کوئی نہیں None of these	کنسنٹریٹڈ سلوشن Concentrated Solution	اَن سیچوریٹڈ سلوشن Un-saturated Solution	سُپر سیچوریٹڈ سلوشن Super-saturated Solution	جب ایک سیچوریٹڈ سلوشن کو ڈائلیوٹ کیا جاتا ہے تو یہ بن جاتا ہے: When a saturated solution is diluted it turns into:	10
سلوشن کے $1dm^3$ میں $1dm^3$ of solution	سولوینٹ کے $1dm^3$ میں $1dm^3$ of solvent	سولوینٹ کے 100 گرام میں 100 g of solvent	سلوشن کے 1 کلوگرام میں 1 kg of solution	مولیریٹی سولیوٹ کے مولز کی وہ تعداد ہے جو حل شدہ ہو: Molarity is the number of moles of solute dissolved in:	11

(اضافی کثیر الانتخابی سوالات)

D	C	B	A	Questions / سوالات	نمبر شمار
پانی میں سیاہی کے قطرے Drops of ink in water	صابن کا سلوشن Soap Solution	ٹوتھ پیسٹ Toothpaste	سٹارچ سلوشن Starch Solution	حقیقی سلوشن کی ایک مثال ہے: The example of true solution is:	1
حقیقی سلوشن True Solution	سولوبیلٹی Solubility	سولوینٹ Solvent	سولیوٹ Solute	سلوشن کا وہ جزو جو زیادہ مقدار میں ہو کہلاتا ہے: The component of a solution which is present in larger quantity is called:	2
ایتھر Ether	امونیا Ammonia	الکوحل Alcohol	پانی Water	یونیورسل سولوینٹ ہے: Which one is a universal solvent?	3
اَن سیچوریٹڈ سلوشن Unsaturated Solution	سولیوٹ Solute	سیچوریٹڈ سلوشن Saturated Solution	سولوینٹ Solvent	سلوشن کا وہ جزو جو کم مقدار میں ہو، کہلاتا ہے: The component of solution which is present in smaller quantity is called:	4
$MgCl_2$	KBr	NaCl	C_6H_6	پانی میں ناحل پذیر کمپاؤنڈ ہے: Which compound is insoluble in water?	5

Cu + Na	Cu + Fe	Cu + Zn	Cu + Ni	پیتل سلوشن کی مثال ہے: An example of brass solution is:	6
دھواں Smoke	دھند Mist	کہر Fog	ہوا Air	کون سا گیس میں گیس کا سلوشن ہے؟ Which one is a solution of gas in gas?	7
مائع میں ٹھوس Solid in Liquid	مائع میں مائع Liquid in Liquid	مائع میں گیس Gas in Liquid	گیس میں مائع Liquid in Gas	مکھن کس سلوشن کی مثال ہے؟ Butter is an example of which solution?	8
سسپنشن Suspension	کولائڈ Colloid	حقیقی سلوشن True Solution	سلوشن Solution	مِلک آف میگنیشیا کس کی مثال ہے؟ Milk of Magnesia is an example of:	9
پانی میں نمک Salt in water	پانی میں شوگر Sugar in water	سٹارچ Starch	پینٹس Paints	کولائڈ کی مثال ہے: Which is an example of colloid?	10
108	104	92	90	قدرتی طور پر پائے جانے والے ایلیمنٹس کی تعداد ہے: The number of naturally occurring elements is:	11

باب 7: الیکٹروکیمسٹری

(مشقی کثیر الانتخابی سوالات)

D	C	B	A	Questions / سوالات	نمبر شمار
ڈاؤنز سیل Downs Cell	نیلسن سیل Nelson's Cell	گیلوانک سیل Galvanic Cell	الیکٹرولیٹک سیل Electrolytic Cell	از خود واقع ہونے والا کیمیکل ری ایکشن کس سیل میں ہوتا ہے؟ Spontaneous chemical reactions take place in:	1
تحلیل Decomposition	نیوٹریلائزیشن Neutralization	اساس۔ تیزاب کاری ایکشن Acid-Base Reaction	ریڈاکس Redox Reaction	ہائیڈروجن اور آکسیجن سے پانی کا بننا کون سا کیمیکل ری ایکشن ہے؟ Formation of water from hydrogen and oxygen is:	2
A اور C دونوں Both A and C	نیلسن سیل Nelson's Cell	گیلوانک سیل Galvanic Cell	ڈاؤنز سیل Downs Cell	ان میں سے کون سا الیکٹرولیٹک سیل نہیں؟ Which one of these is not an electrolytic cell?	3
+7	+14	+6	+2	$K_2Cr_2O_7$ میں کرومیم کا آکسیڈیشن نمبر کیا ہوتا ہے؟ The oxidation number of chromium in $K_2Cr_2O_7$ is:	4
سوڈیم کلورائیڈ کا سلوشن Sodium Chloride Solution	چونے کا سلوشن Lime Solution	سلفیورک ایسڈ کا سلوشن Sulphuric Acid Solution	شوگر کا سلوشن Sugar Solution	ان میں سے کون سا الیکٹرولائٹ نہیں ہے؟ Which one of these is not an electrolyte?	5
ٹن کو زنگ لگنا Rusting of Tin	ایلومینیم کو زنگ لگنا Rusting of Aluminium	لوہے کو زنگ لگنا Rusting of Iron	کیمیکل توڑ پھوڑ Chemical Decay	کروژن کی سب سے عام مثال کون سی ہے؟ The most common example of corrosion is:	6

O_2	O_3	**H_2**	Cl_2	نیلسن سیل گیسوں کے ساتھ ساتھ کاسٹک سوڈا تیار کرنے کے لیے استعمال کیا جاتا ہے۔اس میں ان میں سے کون سی گیس کیتھوڈ پر پیدا ہوتی ہے؟ Nelson's cell is used to prepare caustic soda along with gases. Which of these gas is produced at cathode:	7
ہائڈروجن کا آکسیڈائزنگ ایجنٹ کے طور پر کام کرنا **Hydrogen behaves as oxidizing agent**	آکسیجن کا الیکٹرون حاصل کرنا Oxygen gains electrons	آکسیجن کی ریڈکشن Oxygen has reduced	ہائڈروجن کی آکسیڈیشن Hydrogen has oxidized	ہائڈروجن اور آکسیجن سے پانی بننے کے عمل کے دوران ان میں سے کیا واقع نہیں ہوتا؟ During the formation of water from hydrogen and oxygen, which of these does not occur:	8
$Fe(OH)_3$	$Fe(OH)_3.nH_2O$	Fe_2O_3	**$Fe_2O_3.nH_2O$**	زنگ کا فارمولا کیا ہے؟ The formula of rust is:	9
H_2	Cl^-	H^+	**Zn**	زنک اور ہائڈروکلورک ایسڈ کے درمیان ریڈاکس ری ایکشن کے دوران آکسیڈائزنگ ایجنٹ کون سا ہوتا ہے؟ In the redox reaction between Zn and HCl, the oxidizing agent is:	10

(اضافی کثیر الانتخابی سوالات)

D	C	B	A	Questions / سوالات	نمبر شمار
+6	**+5**	+4	+3	$KClO_3$ میں Cl کا آکسیڈیشن نمبر ہے: The oxidation number of Cl in $KClO_3$ is:	1
ایڈیشن ری ایکشن Addition Reaction	**ریڈاکس ری ایکشن** **Redox Reaction**	آکسیڈیشن ری ایکشن Oxidation Reaction	ریڈکشن ری ایکشن Reduction Reaction	H_2S کا سلفر میں تبدیل ہونا ہے: The conversion of H_2S to sulphur is:	2
–2	**0**	–1	+1	آزاد حالت میں ایلیمنٹ کا آکسیڈیشن نمبر ہے: The oxidation number of all elements in the free state is:	3
–2	0	**–1**	+1	میٹل ہائیڈرائیڈز میں ہائڈروجن کا آکسیڈیشن نمبر ہوتا ہے: The oxidation number of hydrogen in metal hydrides is:	4
+2	+1	–2	–1	OF_2 میں آکسیجن کا آکسیڈیشن نمبر ہوتا ہے: The oxidation number of oxygen in OF_2 is:	5
–10	+8	**+6**	+4	H_2SO_4 میں سلفر کا آکسیڈیشن نمبر ہے: The oxidation number of sulphur in H_2SO_4 is:	6
–3	+6	**+5**	+3	HNO_3 میں نائٹروجن کا آکسیڈیشن نمبر ہے: The oxidation number of nitrogen in HNO_3 is:	7
–2	**–1**	+2	+1	HCl میں کلورین کا آکسیڈیشن نمبر ہے: The oxidation number of chlorine in HCl is:	8
ایسٹیک ایسڈ Acetic Acid	بینزین Benzene	**سوڈیم کلورائیڈ** **NaCl**	چینی Sugar	کون سا ایک طاقتور الیکٹرولائٹ ہے؟ Which one is a strong electrolyte?	9
C_6H_6	NaCl	CH_3COOH	NaOH	نان الیکٹرولائٹ کی مثال ہے: Which is an example of non-electrolyte?	10

D	C	B	A	Questions / سوالات	نمبر شمار
$Ca(OH)_2$	NaCl	NaOH	H_2SO_4	کمزور الیکٹرولائٹ کی مثال ہے: The example of weak electrolyte is:	11
الائنگ Alloying	گیلوانائزنگ Galvanizing	ریڈیوسنگ Reducing	آکسیڈائزنگ Oxidizing	آئرن پر زنک کی باریک تہہ جمانے کا عمل کہلاتا ہے: The process of coating a thin layer of zinc on iron is called:	12

میٹرک کے بعد پاکستان ائیر فورس میں بطور ائیر مین (میل) اور بطور میڈیکل اسسٹنٹ (فی میل) سیلیکشن کی تیاری کے لیے ہمارے پاس تشریف لائیں۔

+92 300 798 00 55 +92 341 786 42 23

باب 8: کیمیکل ری ایکٹویٹی

(مشقی کثیر الانتخابی سوالات)

D	C	B	A	Questions / سوالات	نمبر شمار
یہ تمام All of these	ٹرائی پوزیٹو Tri-positive	ڈائی پوزیٹو Di-positive	یونی پوزیٹو Uni-positive	میٹلز کون سے آئن والا چارج بناتے ہیں؟ Metals can form ions carrying charges:	1
کیلشیم Calcium	آئرن Iron	میگنیشیم Magnesium	سوڈیم Sodium	ان میں سے کون سی میٹل ہوا میں گرم ہونے پر سرخی مائل شعلے کے ساتھ جلتی ہے؟ Which one of these metal burns with a brick red flame?	2
فاسفورس کے ساتھ Phosphorus	سلفر کے ساتھ Sulphur	نائٹروجن کے ساتھ Nitrogen	ہائڈروجن کے ساتھ Hydrogen	سوڈیم بہت ری ایکٹو میٹل ہے، لیکن یہ ری ایکٹ نہیں کرتی: Sodium is extremely reactive metal, but it does not react with:	3
سوڈیم Sodium	لیتھیم Lithium	میگنیشیم Magnesium	کیلسیم Calcium	ان میں سے ہلکاترین اور پانی پر تیرنے والا کون سا ایلیمنٹ ہے؟ Which one of these is the lightest metal?	4
معتدل میٹلک بانڈنگ Moderate metallic bonding	نان میٹلک بانڈنگ Non-metallic bonding	کمزور میٹلک بانڈنگ Weak metallic bonding	طاقتور میٹلک بانڈنگ Strong metallic bonding	خالص الکلی میٹلز کو چاقو سے کاٹا جا سکتا ہے مگر آئرن کو نہیں کاٹا جا سکتا، اس کی وجہ ہے: Pure alkali metals can be cut simply by knife but iron cannot because of alkali metals have:	5
سلور Silver	گولڈ Gold	آئرن Iron	سوڈیم Sodium	ان میں سے کون سی میٹل کم میلیبل ہے؟ Which one of these is less malleable?	6
حرارت کی اچھی کنڈکٹر ہیں Good conductors of heat	یہ الیکٹروپوزیٹو ہیں They are electro-positive	ان کی الیکٹرون افینٹی ہوتی ہے They have electron affinity	یہ الیکٹرونیگیٹو ہیں They are electro-negative	میٹلز آسانی سے الیکٹرون خارج کرتے ہیں، کیونکہ: Metals lose their electrons easily because:	7
میگنیشیم Magnesium	سلینیم Selenium	ایلومینیم Aluminum	سوڈیم Sodium	ان میں سے کون سی میٹل آسانی سے ٹوٹ جاتی ہے؟ Which one of these is brittle?	8
کاربن Carbon	آیوڈین Iodine	فاسفورس Phosphorus	سلفر Sulphur	ان میں سے کون سا نان میٹل چمکدار ہے؟ Which one of these non-metal is lustrous?	9
ڈائمنڈ Diamond	آیوڈین Iodine	فاسفورس Phosphorus	گریفائیٹ Graphite	نان میٹلز عام طور پر نرم ہیں لیکن ان میں سے کونسا نہایت سخت ہے؟	10

				Non-metals are generally soft, but which one of these is extremely hard?	
کاربن Carbon	کیلسیم Calcium	پوٹاشیم Potassium	سوڈیم Sodium	ان میں سے کون ہلکے HCl کے ساتھ ری ایکٹ نہیں کرتا؟ Which one of these will not react with dilute HCl?	11

(اضافی کثیر الانتخابی سوالات)

D	C	B	A	Questions / سوالات	نمبر شمار
ایلومینیم Aluminum	سیزیم Cesium	گولڈ Gold	آئرن Iron	سب سے زیادہ ری ایکٹو میٹل ہے: The most reactive metal is:	1
گولڈ Gold	سلور Silver	پلاٹینم Platinum	آئرن Iron	سب سے زیادہ قیمتی میٹل ہے: The most precious metal is:	2
مرکری Mercury	ایلومینیم Aluminum	سوڈیم Sodium	پوٹاشیم Potassium	سب سے کم ری ایکٹو میٹل ہے: The least reactive metal is:	3
سوڈیم Sodium	گولڈ Gold	زنک Zinc	آئرن Iron	کون سی دھات پر منرل ایسڈز یا الکلیز کا بھی اثر نہیں ہوتا؟ It is not affected by any single mineral acid or base:	4
زرد پیلا Yellow	سنہری پیلا Golden Yellow	اینٹ جیسا سرخ Brick Red	بھڑکیلا سفید Lustrous White	ہوا میں جلنے پر میگنیشیم کے شعلے کا رنگ ہوتا ہے: When burned in the air, the color of magnesium flame is:	5
27	23	22	21	فضاء میں آکسیجن کی فیصد مقدار ہے: The percentage of oxygen in the atmosphere is:	6
آئیوڈین Iodine	برومین Bromine	کلورین Chlorine	فلورین Fluorine	کس ہیلوجن کی الیکٹرونیگیٹویٹی سب سے کم ہے؟ Which halogen has the lowest electronegativity?	7
N	Cl	O	F	کس ایلیمنٹ کی الیکٹرونیگیٹویٹی سب سے زیادہ ہے؟ Which element has the highest electronegativity?	8
3.0	2.1	3.5	4	فلورین کی الیکٹرونیگیٹویٹی ہے: The electronegativity of fluorine is:	9
48%	47%	46%	45%	زمین کی سطح پر آکسیجن کی مقدار ہے: The amount of oxygen in earth's crust is:	10